

# PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 2004-313833

(43)Date of publication of application : 11.11.2004

(51)Int.Cl. B01D 53/64  
B01D 53/86

(21)Application number : 2003-107482 (71)Applicant : MITSUBISHI HEAVY IND LTD

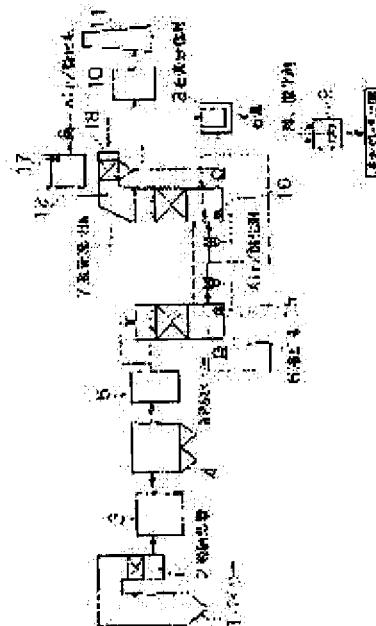
(22)Date of filing : 11.04.2003 (72)Inventor : HONJO SHINTARO  
TAKASHINA TORU  
IIDA KOZO  
OKINO SUSUMU  
TAKEUCHI  
YASUHIRO

## (54) METHOD AND SYSTEM FOR REMOVING MERCURY IN EXHAUST GAS

### (57)Abstract:

**PROBLEM TO BE SOLVED:** To provide a mercury removing method by which the mercury in exhaust gas can be effectively decreased by preventing mercury chloride from being reduced to metal mercury by SO<sub>2</sub> or the like and the metal mercury from being scattered in the exhaust gas.

**SOLUTION:** This mercury removing method for removing the mercury in the exhaust gas to be discharged from a combustion apparatus comprises a mercury oxidizing step of converting the mercury in the exhaust gas into mercury chloride in the presence of a catalyst, a contact step of absorbing/removing the mercury component from the exhaust gas by bringing the exhaust gas into contact with a liquid absorbent in a scrubber, and a control step of controlling the oxidation-reduction potential of the liquid absorbent by adjusting the volume of



the air to be blown into the scrubber or the amount of an oxidizer to be added to the scrubber.

---

## LEGAL STATUS

[Date of request for examination] 15.03.2006

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

(19) 日本国特許庁(JP)

## (12) 公開特許公報(A)

(11) 特許出願公開番号

特開2004-313833  
(P2004-313833A)

(43) 公開日 平成16年11月11日(2004.11.11)

(51) Int.Cl.<sup>7</sup>B01D 53/64  
B01D 53/66

F 1

B01D 53/34 136 A  
B01D 53/36 Zテーマコード(参考)  
4 D002  
4 D048

審査請求 未請求 請求項の数 8 O L (全 16 頁)

(21) 出願番号  
(22) 出願日特願2003-107482(P2003-107482)  
平成15年4月11日(2003.4.11)

(71) 出願人 000006208  
三菱重工業株式会社  
東京都港区港南二丁目16番5号

(74) 代理人 100099623  
弁理士 奥山 尚一

(74) 代理人 100096769  
弁理士 有原 幸一

(74) 代理人 100107319  
弁理士 松島 鉄男

(72) 発明者 本城 新太郎  
広島県広島市西区観音新町四丁目6番22号 三菱重工業株式会社広島研究所内

(72) 発明者 高品 徹  
広島県広島市西区観音新町四丁目6番22号 三菱重工業株式会社広島研究所内

最終頁に続く

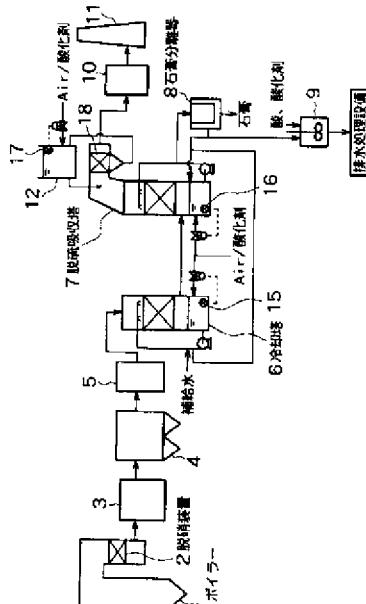
(54) 【発明の名称】排ガス中の水銀除去方法およびそのシステム

## (57) 【要約】

【課題】塩化水銀がSO<sub>2</sub>等により金属水銀に還元され、排ガス中に飛散することを防止し、排ガス中の水銀を効果的に減少させる水銀除去方法を提供する。

【解決手段】燃焼装置から排出される排ガス中の水銀を除去する水銀除去方法であって、排ガス中の水銀を触媒存在下にて塩化水銀に変換する、水銀酸化工程と、スクラバーにて、排ガスを吸収液と接触させて排ガス中から水銀成分を吸収除去する、接触工程と、スクラバーへ空気の通気または酸化剤の添加を行い、空気の通気量または酸化剤の添加量を調整して、吸収液の酸化還元電位を制御する、制御工程とを含むことを特徴とする排ガス中の水銀除去方法、並びに、排ガス中の水銀除去システム。

【選択図】 図1



**【特許請求の範囲】****【請求項 1】**

燃焼装置から排出される排ガス中の水銀を除去する水銀除去方法であって、  
排ガス中の水銀を触媒存在下にて塩化水銀に変換する、水銀酸化工程と、  
スクラバーにて、該排ガスを吸收液と接触させて排ガス中から水銀成分を吸収除去する、  
接触工程と、  
該スクラバーへ空気の通気または酸化剤の添加の少なくともいずれか一方を行い、空気通  
気量または酸化剤添加量の少なくともいずれか一を調整して、前記吸收液の酸化還元電位  
を制御する、制御工程と  
を含むことを特徴とする排ガス中の水銀除去方法。

10

**【請求項 2】**

前記制御工程において、燃焼装置負荷またはスクラバー出口水銀濃度の少なくともいずれ  
か一を検出して、空気通気量あるいは酸化剤添加量を制御することを特徴とする請求項 1  
に記載の水銀除去方法。

**【請求項 3】**

さらに加えて、前記吸收液中の生成物を酸または酸化剤によって酸化処理する、排水処理  
工程を含むことを特徴とする請求項 1 又は 2 に記載の水銀除去方法。

**【請求項 4】**

さらに加えて、前記接触工程後の排ガスに、空気または酸化剤の少なくともいずれか一を  
混合した洗浄液を接触させる、気液接触工程を含み、かつ、該洗浄液の酸化還元電位を制  
御する第二の制御工程を含むことを特徴とする請求項 1 ~ 3 のいずれか 1 項に記載の水銀  
除去方法。

20

**【請求項 5】**

燃焼装置から排出される排ガス中の水銀を除去する水銀除去システムであって、  
該排ガス中の水銀を塩化水銀に変換する、触媒装置と、  
該排ガスを吸收液と接触させて水銀成分を除去する、スクラバーと、  
空気の通気量または酸化剤の添加量を調整する弁が設けられており、該スクラバーへ空気  
の通気または酸化剤の添加を行う、導入管と、  
該スクラバー中の吸收液の酸化還元電位を測定する、電位計と  
を備えることを特徴とする排ガス中の水銀除去システム。

30

**【請求項 6】**

さらに加えて、燃焼装置負荷またはスクラバー出口水銀濃度の少なくともいずれか一を連  
続的に検出する手段と、その検出値に基づいて空気通気量あるいは酸化剤添加量を制御す  
る手段とを備えることを特徴とする請求項 5 に記載の排ガス中の水銀除去システム。

**【請求項 7】**

さらに加えて、前記スクラバーの後流に設けられ、前記吸收液中の生成物を酸または酸化  
剤によって酸化処理する、処理槽を備えることを特徴とする請求項 5 又は 6 に記載の排ガ  
ス中の水銀除去システム。

**【請求項 8】**

さらに加えて、前記スクラバーの後流に設けられ、空気または酸化剤の少なくともいずれ  
か一を洗浄液槽に混合して、該洗浄液と排ガスとを接触させる、気液接触部を備え、かつ  
、  
該洗浄液の酸化還元電位を測定する、第二の電位計を備えることを特徴とする請求項 4 又  
は 5 に記載の排ガス中の水銀除去システム。

40

**【発明の詳細な説明】****【0001】****【発明の属する技術分野】**

本発明は、ボイラー等の燃焼装置から排出される排ガス中より水銀を除去する水銀除去方  
法およびそのシステムに関する。

**【0002】**

50

**【従来の技術】**

石炭や重質油焚きボイラー等の燃焼装置から排出される排ガスには、水銀等の有害微量物質が存在しており、これらの有害物質を排ガス中から除去することが必要である。一般に排ガス中に存在する水銀は、水に不溶な金属水銀(Hg)と、水に可溶な塩化水銀(HgCl<sub>2</sub>)が存在すると考えられている。塩化水銀は水に容易に吸収されるため、脱硫吸收塔などで除去することができるが、金属水銀は水への溶解度が極めて低いため、脱硫吸收塔では吸収されず、金属水銀蒸気としてそのまま排出されてしまうおそれがある。

**【0003】**

そこで従来、活性炭吸着法や次亜塩素酸ソーダ吸収法などの他、例えば、触媒が充填されている脱硝装置において、塩素化剤を添加して触媒上で金属水銀を塩化水銀に変換する方法が提案されてきた。これは、脱硝触媒等の触媒存在下、金属水銀を塩化水銀に変換できれば、後流の脱硫装置にて水銀を除去可能となるからである(例えば、特許文献1参照)。

10

また、排ガス処理システムでは脱硝触媒が300°C以上の高温下に置かれるため、塩素化剤の添加によるシステムへの悪影響を考慮して、脱硝触媒とは別個に、水銀酸化触媒を設置する方法も提案されている(例えば、特許文献2参照)。この方法によれば、該水銀酸化触媒の存在下、塩素化剤を添加しなくとも排ガス中の塩素分によって金属水銀を塩化水銀に変換することが可能であり、脱硫装置にて水銀を除去できる。

しかしながら、上記いずれの方法においても、一旦酸化された水銀が、後流の冷却塔や脱硫装置等のスクラバーで捕集された場合、排煙ガス中に共存するSO<sub>2</sub>の作用によって金属水銀に還元され、再び揮散してしまう問題があった。

20

**【0004】**

**【特許文献1】**

特開平10-230137号公報

**【特許文献2】**

特願2001-242596号

**【0005】**

**【発明が解決しようとする課題】**

本発明者らは、上記問題点に鑑み、吸収液中の塩化水銀がSO<sub>2</sub>等の作用により金属水銀に還元され、排ガス中に飛散することを防止し、環境対策の面から、大気開放する処理後の排ガスに水銀が含まれない、排ガス中の水銀除去方法を開発すべく、鋭意検討した。その結果、本発明者らは、スクラバーへの空気の強制的な吹き込み、あるいは、酸化剤の添加によって、吸収液中の酸化還元電位ORPを制御し、塩化水銀の蒸気水銀への還元を防止することによって、かかる問題点が解決されることを見出した。本発明は、かかる見地より完成されたものである。

30

**【0006】**

**【課題を解決するための手段】**

すなわち、本発明は、燃焼装置から排出される排ガス中の水銀を除去する水銀除去方法であって、該排ガス中の水銀を触媒存在下にて塩化水銀に変換する、水銀変換工程と、スクラバーにて、該排ガスを吸収液と接触させて排ガス中から水銀成分を吸収除去する、接触工程と、該スクラバーへ空気の通気または酸化剤の添加の少なくともいずれか一方を行い、空気の通気量または酸化剤の添加量の少なくともいずれか一を調整して、前記吸収液の酸化還元電位を制御する、制御工程とを含むことを特徴とする排ガス中の水銀除去方法を提供するものである。本発明では、前記制御工程において燃焼装置負荷またはスクラバーアウト口水銀濃度の少なくともいずれか一を検出して、空気通気量あるいは酸化剤添加量を制御することができる。ここで、燃焼装置負荷の検出は、制御工程において酸化還元電位を測定する電位計が無い場合などに、燃料性状及びボイラー負荷によりSO<sub>2</sub>供給量が変化することを用いること等により行うことができる。

40

本発明では、さらに加えて、前記吸収液中の生成物を酸または酸化剤によって酸化処理する、排水処理工程を含むことができる。さらに加えて、前記接触工程後の排ガスに、空気

50

または酸化剤の少なくともいずれか一を混合した洗浄液を接触させる、気液接触工程を含み、かつ、該洗浄液の酸化還元電位を制御する第二の制御工程を含むこともできる。

【0007】

また、本発明は、燃焼装置から排出される排ガス中の水銀を除去する水銀除去システムであって、該排ガス中の水銀を塩化水銀に変換する、触媒装置と、該排ガスを吸収液と接触させて水銀成分を除去する、スクラバーと、空気の通気量または酸化剤の添加量を調整する弁が設けられており、該スクラバーへ空気の通気または酸化剤の添加を行う、導入管と、該スクラバー中の吸収液の酸化還元電位を測定する、電位計とを備えることを特徴とする排ガス中の水銀除去システムを提供するものである。本発明では、さらに加えて、燃焼装置負荷またはスクラバー出口水銀濃度の少なくともいずれか一を連続的に検出する手段と、その検出値に基づいて空気通気量あるいは酸化剤添加量を制御する手段とを備えることができる。本発明では、さらに加えて、前記スクラバーの後流に設けられ、前記吸収液中の生成物を酸または酸化剤によって酸化処理する、処理槽を備えることができる。さらに加えて、前記スクラバーの後流に設けられ、空気または酸化剤の少なくともいずれか一を洗浄液槽に混合して、該洗浄液と排ガスとを接触させる、気液接触部を備え、かつ、該洗浄液の酸化還元電位を測定する、第二の電位計を備えることができる。

【0008】

本発明の一の形態では、排ガス中の金属水銀を塩化水銀に変換する、水銀変換工程を、燃焼装置後流に設けられる脱硝触媒あるいは水銀酸化触媒存在下において行う。この際、必要に応じて、脱硝触媒あるいは水銀酸化触媒前流において塩素化剤を添加し、該触媒上で水銀を塩化水銀に変換する。

本発明の他の一の形態では、排ガス中の金属水銀を塩化水銀に変換する、水銀変換工程を、燃焼装置後流に設けられる脱硝触媒とスクラバーとの間に設けられる水銀酸化触媒存在下において行う。この水銀酸化触媒は、システム中にエアヒーター（空気予熱器）、集塵器又は熱交換器などが設けられている場合、これら装置の前流もしくは後流に設置することができるが、排ガス中 HCl 濃度が低い場合でも塩化水銀への反応が生じやすい、例えば 60 ~ 200 °C の温度域で行われるように設置することができる。この場合、排ガス中に含まれる HCl を用いて、金属水銀を塩化水銀に変換することができる。

【0009】

本発明の水銀除去方法は、排ガス中の水銀を冷却塔又は脱硫吸収塔などのスクラバーで除去するものであり、一旦、HgCl<sub>2</sub> としてスクラバーで除去した水銀が、SO<sub>2</sub> で還元されて再酸化 (Hg(g)) しないように、一例としては過剰に空気を通気する。これによって、スクラバー内吸収液の ORP (酸化還元電位) を、HgCl<sub>2</sub> が安定な領域になるように制御する。前記スクラバーが脱硫吸収塔である場合、吸収液内に生成する過酸化物等の生成物（例えば排水規制対象物質等）を排水処理工程において酸化処理することができる。

また、他の一例としては、前記スクラバーに通気する空気の代わりに、酸化剤を添加することで同様に ORP を制御することができる。酸化剤としては、例えば NaClO, Cl<sub>2</sub>, KMnO<sub>4</sub>, HNO<sub>3</sub>, クロム酸、重クロム酸、H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> 等の酸化剤の他、Fe<sup>3+</sup> 等の金属塩あるいは金属塩を触媒として用いた空気酸化等の方法を用いることができる。

【0010】

加えて、本発明では、脱硫吸収塔等のスクラバー出口に、空気や酸化剤を添加した洗浄液を排ガスと接触させる気液接触部（例えば、ミストエリミネータ (M/E) 洗浄スプレー部等）を設けることができる。この際、排ガス中の水銀が SO<sub>2</sub> で還元されて再酸化 (Hg(g)) しないように、洗浄液槽における ORP を、HgCl<sub>2</sub> が安定な領域である 600 mV 以上になるように空気の通気又は酸化剤の添加によって制御した後、洗浄液を排ガス中に噴霧することが好ましい。

【0011】

本発明によれば、吸収液中に水銀を固定し、より確実に水銀を吸収除去可能であり、排ガス中の水銀除去率を向上させることができる。また、既存の設備に付帯設備を設けるだけ

で実施可能であり、水銀除去専用の装置等を必要としないため、排ガス処理システムの省スペース、低コスト化が期待できる。特に、酸化に際して空気を用いる場合には、酸化剤の消費による負担もなく、低コスト化が容易に実現できる。

#### 【0012】

##### 【発明の実施の形態】

本発明に係る排ガス中の水銀除去システムの具体的な実施の形態について説明するが、本発明は以下の実施の形態に限定されるものではない。

##### 排ガス中の水銀除去方法

ボイラー等の燃焼装置から排出される排ガスは、脱硝を必要とするプラントでは、脱硝作用を有する脱硝触媒が備えられた装置に送られ、脱硝が行われる。脱硝触媒の前流では、通常、還元剤としてアンモニア  $\text{NH}_3$  が添加される。  
10

本発明の排ガス中の水銀除去方法では、燃焼装置から排出される排ガス中の水銀を除去するために、水銀酸化工程において、排ガス中の金属水銀を塩化水銀に変換する。この水銀酸化工程では、排ガス中の金属水銀を触媒の存在下、排ガス中に含まれている塩化水素もしくは添加した塩素化剤と酸化反応させて塩化水銀に変換する。

#### 【0013】

本発明の一実施の形態では、排ガス中の金属水銀を塩化水銀に変換する、水銀酸化工程を、燃焼装置後流に設けられた上記脱硝触媒あるいは水銀酸化触媒存在下において行う。この際、必要に応じて、脱硝触媒あるいは水銀酸化触媒前流において塩素化剤を添加し、該触媒上で金属水銀を塩化水銀に変換する。脱硝触媒存在下、脱硝工程と同時に金属水銀を塩化水銀に変換する場合、通常、脱硝装置が  $300^{\circ}\text{C}$  以上の高温であるため、 $\text{HC1}$  又は塩化アンモニウム等の塩素化剤を添加するのが効果的である。  
20

#### 【0014】

本発明の他の一実施の形態では、排ガス中の金属水銀を塩化水銀に変換する、水銀変換工程を、燃焼装置後流に設けられる脱硝触媒とスクラバーとの間に設けられる水銀酸化触媒存在下において行う。水銀酸化工程が脱硝工程後流で行われる際には、温度を  $60^{\circ}\text{C} \sim 200^{\circ}\text{C}$  の範囲で所定温度に制御することが好ましく、水銀酸化触媒は、システム中にエアヒーター（空気予熱器）、集塵器又は熱交換器などが設けられている場合、これら装置の前流もしくは後流に設置することができる。また、水銀酸化工程における酸化触媒出口ガス中の金属水銀もしくは塩化水銀濃度を測定し、該水銀酸化工程の温度を制御することもできる。このように水銀酸化触媒を用いる場合、排ガス中に含まれる  $\text{HC1}$  を用いて、金属水銀を塩化水銀に変換することができる。  
30

ここで、前記水銀酸化触媒としては、例えば  $\text{TlO}_2$ ,  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{ZrO}_2$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$  およびゼオライトからなる群より選ばれる少なくとも 1 種類を担体として、該担体上に  $\text{Pt}$ ,  $\text{Ru}$ ,  $\text{Rh}$ ,  $\text{Pd}$ ,  $\text{Ir}$ ,  $\text{V}$ ,  $\text{W}$ ,  $\text{Mo}$ ,  $\text{Ni}$ ,  $\text{Co}$ ,  $\text{Fe}$ ,  $\text{Cr}$ ,  $\text{Cu}$  および  $\text{Mn}$  からなる群より選ばれる少なくとも 1 種類を活性成分として担持した触媒が挙げられる。

#### 【0015】

次いで、本発明では、塩化水銀を含む排ガスを後流に設けられるスクラバーに通す。スクラバーには、脱硫吸収塔のみからなる態様、あるいは、冷却塔と脱硫吸収塔からなる態様などが挙げられる。スクラバーにおける接触工程において、排ガスを吸収液と接触させて、水銀成分が吸収液中に吸収、除去される。脱硫吸収塔では同様に、湿式脱硫工程において、排ガス中の硫黄酸化物がアルカリ吸収液中に吸収、除去される。  
40

#### 【0016】

このスクラバーでは、空気の通気または酸化剤の添加の少なくともいずれか一方が行われる。この際、空気の通気量または添加剤の添加量の少なくともいずれか一を調整して、吸収液の酸化還元電位を制御する。空気の通気を行って制御する場合、脱硫吸収塔では  $\text{SO}_2$  を酸化するだけの通気量では不十分であり、 $\text{SO}_2$  酸化に必要とされる空気量以上に通気量が必要である。本発明では、空気の通気量によってのみ制御する態様、空気の通気量および酸化剤の添加を両方行う態様、あるいは、空気の通気量を過剰にせずに酸化剤の添加によってのみ制御する態様、が挙げられ、これら全ての態様が含まれる。

## 【0017】

スクラバーへ添加する酸化剤の種類は特に限定されるものではないが、例えば、 $\text{NaClO}$ 、 $\text{Cl}_2$ 、 $\text{KMnO}_4$ 、 $\text{HNO}_3$ 、クロム酸、重クロム酸、 $\text{H}_2\text{O}_2$ 等の酸化剤が挙げられる。また、酸化剤の添加以外に、 $\text{Fe}^{3+}$ 等の金属塩あるいは金属塩を触媒として用いた空気酸化等の方法を用いることができる。酸化剤の添加量についても特に限定されるものではないが、例えば $\text{NaClO}$ を添加する場合、添加酸化剤濃度は通常0.001～0.5mol/l、好ましくは0.01～0.1mol/lの範囲である。

なお、酸化剤添加の際、冷却塔への添加においては、冷却塔内のpHが低いことから添加量が多くなる傾向にある。また、吸收塔への添加においては、水銀以外の過酸化物質等が生成する場合がある。システム中に、湿式電気集塵機が設置されている場合には、亜硫酸が酸化され酸性が強くなる傾向にある。このような酸化剤添加による態様は、酸化剤添加によるコストが発生するため、ゴミ焼却排ガスの処理等の比較的小規模から中規模程度の排ガス処理に適している。  
10

## 【0018】

スクラバーへの空気の通気（吹き込み）は、通常、吸收液中に微細な気泡状に吹き込む形態で行われる。この際、空気の通気量が過剰であることが必要であるが、過剰量の通気であることは吸收液のORP値が所定の値以上で運転することによって制御できる。空気が過剰の状態であることは、吸收液のORPを計測して、それによって通気量を調整することにより行われる。

脱硫吸收塔へ空気を通気する場合、湿式脱硫工程では通常吸收液中の亜硫酸塩を酸化させて、石膏として回収するための空気吹き込み装置が備えられているので、この装置をそのまま利用して過剰量の通気を行うことができる。そして、空気の通気量が $\text{SO}_2$ 酸化に必要とされる空気量以上に過剰であることは、吸收液のORPを計測して過剰分を調整することによって行われる。  
20

このとき、燃料性状及び燃焼装置負荷により $\text{SO}_2$ 供給量が変化するため、燃焼装置負荷信号およびあらかじめ入力した燃料性状より最適なORP制御値を算出し、空気通気量あるいは酸化剤添加量を調整することにより、より速く制御する態様も可能である。また、スクラバー出口で水銀濃度を連続的に計測し、検出した水銀濃度信号によりORP制御値を調整し、排出水銀濃度が所定濃度以下となるよう制御する態様も可能である。

## 【0019】

スクラバーでの吸收液の酸化還元電位（ORP）については、処理排ガス量に対する空気の通気量または酸化剤の添加量の少なくとも一方を調整して制御する。この制御によって、排ガス中の水銀除去率が一定以上に維持されることになるが、スクラバーの形態によって制御するORP値は異なる。  
30

例えば、スクラバーが後述する冷却塔および脱硫吸收塔からなるシステムである場合、冷却塔および脱硫吸收塔の両方、又は、冷却塔もしくは脱硫吸收塔の一方、の空気の通気量または酸化剤の添加量を調整することによって、いずれの形態でも吸收液中で酸化還元電位を制御することができる。具体的には、処理排ガス量 $200 \text{ m}^3/\text{h}$ を処理する装置において冷却塔で空気の通気を行ってORPを制御する場合、空気通気量（ $\text{m}^3/\text{h}$ ）の増加によって液のORP値（V）が上昇し、下記表1のように水銀除去率（%）も上昇する。  
40

## 【0020】

## 【表1】

ORP(V)	0.2	0.5	0.7	0.9	1	1.03	1.04	1.05
空気通気量( $\text{m}^3/\text{h}$ )	0	0.05	0.1	0.2	0.5	1	2.2	10
水銀除去率(%)	67	85	91	94	95	95.5	95.6	95.6

## 【0021】

また、吸収塔において空気の通気を行ってO R Pを制御する場合も、同様に空気通気量( $m^3 N/h$ )の増加によって液のO R P値(V)が上昇し、下記表2のように水銀除去率(%)も上昇する。なお、吸収塔においては、 $SO_2$ を酸化するために空気の通気を行っているので、処理する $SO_2$ 量に応じた酸化空気量を通気する必要があるが、その必要量(例えば $SO_2 : 500 ppm$ として $0.2 \sim 1 m^3 N/h$ 程度)以上に通気を行うことが必要である。

#### 【0022】

【表2】

ORP(V)	0.2	0.5	0.7	0.8	0.83	0.87	0.875	0.88
空気通気量( $m^3 N/h$ )	0.95	1.2	1.5	2.8	4	6.5	8	10
水銀除去率(%)	46	55	59	61	62	62.3	62.3	62.3

#### 【0023】

図5には、処理排ガス量 $200 m^3 N/h$ を処理する装置において冷却塔および吸収塔それぞれに対して、酸化空気量の通気に対するO R P値の上昇変化を示す。図6には、冷却塔および吸収塔それぞれに対して、O R P値に対する水銀除去率の変化を示す。

これらの結果から、冷却塔を有するシステムにおいては、例えば冷却塔への空気の通気量を $0.05 m^3 N/h$ 以上にすることによって冷却塔のO R P値が $500 mV$ 以上に制御されて、水銀除去率約85%以上が達成できることがわかる。空気の通気量を $0.1 m^3 N/h$ 以上にすることによって冷却塔のO R P値が $700 mV$ 以上に制御されて、水銀除去率約90%以上が達成できることがわかる。

また、例えば脱硫吸収塔への空気の通気量を、 $2.8 m^3 N/h$ 以上と過剰にすることによって吸収塔のO R P値が $800 mV$ 以上に制御されて、水銀除去率約61%以上が達成できることがわかる。

#### 【0024】

本発明では、スクラバーの吸収液を所定のO R P値まで酸化することにより、水溶した塩化水銀の還元を防止し、スクラバーにて水銀を除去可能であり、別途水銀除去塔などを設ける必要がない。また、空気を過剰に通気して酸化する態様によれば、酸化剤の消費も抑制することが可能である。

#### 【0025】

スクラバーが冷却塔および脱硫吸収塔からなるシステムである場合、冷却塔に空気の通気を行うことによって効率的な水銀除去が可能である。また、脱硫吸収塔への過剰な空気の通気によっても、水銀除去率を上昇させることができるが、例えば冷却塔を有しないシステムの場合、より水銀除去率を向上させるためには、スクラバーにおける接触工程の後流に気液接触工程を設けてもよい。気液接触工程では、前記接触工程後の排ガスに、空気または酸化剤の少なくともいずれか一を混合した洗浄液を接触させる。この場合、接触工程後の排ガスは気体であり、直接O R Pを計測できないので、例えばミストエリミネータ(M/E)によって分離回収した液のO R P計測により行う。また、分離回収した液は、ミストエリミネータの前流から噴霧する洗浄液に混合し、この洗浄液のO R P計測によって行うことができる。この際、第二の制御工程により、該洗浄液の酸化還元電位を制御する。空気または酸化剤の混合による制御は、気液接触部へ送られる洗浄液への空気の通気(混合)、及び/又は、酸化剤の添加(混合)によって行われ、当該洗浄液を排ガス中に噴霧する。

#### 【0026】

また、本発明では、吸収液中で生成する過酸化物等の生成物を、接触工程の後流にて、酸または酸化剤によって酸化処理する排水処理工程を設けてもよい。吸収液中のO R Pを高く設定して制御した場合には、液中に過酸化物が多く生成してしまうためである。この排水処理工程を設けることにより、排水規制物質を排水中から減少あるいは除去することが

でき、スクラバーでの吸収液を排水処理設備へ送ることができる。

【0027】

排ガス中の水銀除去システム

本発明の水銀除去システムは、燃焼装置から排出される排ガス中の水銀を除去するものであり、燃焼装置の後流に触媒装置およびスクラバーが備えられており、該スクラバーには空気の通気または酸化剤の添加を行う導入管と、吸収液の酸化還元電位を測定する電位計とが備えている。触媒装置では、排ガス中の水銀を塩化水銀に変換する。スクラバーでは、排ガスを吸収液と接触させて水銀成分を除去するが、脱硫吸収塔のみからなる態様、あるいは、冷却塔と脱硫吸収塔からなる態様などが挙げられる。

【0028】

図1に、スクラバーが冷却塔と脱硫吸収塔からなるシステムの一例を示す。このシステムでは、さらに脱硫吸収塔の後段に気液接触部が設けられている。以下、本発明の水銀除去システムについて、添付図面を参照しながら、その具体的な実施形態を詳細に説明する。

【0029】

本発明では、水銀を含むボイラー1の排ガスを、触媒存在下、金属水銀を塩化水銀に酸化する。スクラバーの前流で触媒により、金属水銀を水溶性の塩化水銀に変換してから、スクラバーに導くものである。スクラバーではアルカリ吸収液によって脱硫処理が行われる。この処理によって、システム内の脱硫吸収塔において、排ガスは石灰スラリー循環液などの吸収液と接触して、SO<sub>x</sub>が吸収、除去されると同時に、排ガス中に含まれる塩化水銀(HgCl<sub>2</sub>)が上記吸収液に溶解、除去される。

【0030】

図1のシステムにおいて、ボイラー1の後流には、脱硝装置(SCR)2、加熱手段であるエアヒーター(A/H)3、集じん器4、熱エネルギーを回収する熱交換器(GGH)5、冷却塔6、脱硫吸収塔7、再加熱用の熱交換器(GGH)10、煙突(スタック)11の順で配置されている。脱硫吸収塔7で得られる石灰スラリーは、石膏分離器8に送られて固形分は石膏として回収される。

図1に示すシステムでは、脱硝装置2の脱硝触媒存在下において金属水銀を塩化水銀に変換する。よって、脱硝装置2の一例を示せば、脱硝触媒の排ガス流入側に、アンモニアを含む還元剤を注入する還元剤注入手段が設けられるとともに、脱硝装置が300℃以上の高温であるため、HCl又は塩化アンモニウム等の塩素化剤を添加する、塩素化剤添加手段(図示せず)も設けられている。脱硝装置2の脱硝触媒の形状は特に限定されないが、例えばハニカム形状触媒又はこれを積み重ねたものや、粒状の触媒を充填させたもの等が用いられる。

【0031】

脱硝触媒の種類としては、TiO<sub>2</sub>あるいはTiO<sub>2</sub>+SiO<sub>2</sub>複合酸化物を担体に、V, W, 及びMoからなる群より選ばれる少なくとも1種の活性金属を含有させたものを用いることができる。また、Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, SiO<sub>2</sub>, ZrO<sub>2</sub>, TiO<sub>2</sub>, メタロシリケート及びゼオライトからなる群より選ばれる少なくとも1種の担体に、Pt, Pd, Ir, Ru, Cu, Co, Fe, Ag, Mn, Ni, Zn及びInからなる群より選ばれる少なくとも1種の活性金属を含有させたものを用いることができる。活性金属としては、Pt, Pd, Ru, Rh, Ir等の貴金属系が好ましく、特にPt系が好ましい。また、担体はメタロシリケート、ZSM5、シリカライト、Y型ゼオライト、モルデナイト、アルミナ、シリカ、チタニア等が好適に使用できる。

【0032】

図1のシステムでは、加熱手段であるエアヒーター(A/H)3、および、集じん器4が設けられる。集じん器4は排ガスをスクラバーに導入する前に、粗集じんできるものであればよく、特に限定されるものではない。

集じん器4の後流には、熱エネルギーを回収する熱交換器(GGH)5、続いて冷却塔6および脱硫吸収塔(湿式脱硫装置)7が設けられる。湿式脱硫に使用する吸収液としては、炭酸カルシウム、酸化カルシウム、水酸化カルシウム、炭酸ソーダ、苛性ソーダ等の吸

10

20

30

40

50

収剤の水溶液（アルカリ吸収液）が挙げられる。

【0033】

冷却塔6および脱硫吸収塔7のそれぞれには、空気の通気または酸化剤の添加を行う導入管が設けられている。この導入管には、空気の通気量または酸化剤の添加量を調整する弁が備えられている。冷却塔6に連通する導入管の弁の開閉機構は、冷却塔6内で吸収液の酸化還元電位を測定する電位計15と接続されている。また、脱硫吸収塔7に連通する導入管の弁の開閉機構は、冷却塔6内で吸収液の酸化還元電位を測定する電位計16と接続されている。この機構により、冷却塔6又は脱硫吸収塔7内の吸収液の酸化還元電位によって、空気の通気量または酸化剤の添加量を調整し、ORPを制御することができる。

また、本発明のシステムでは、冷却塔6又は脱硫吸収塔7に連通する導入管の弁の開閉機構が、ボイラー1の燃焼負荷の検出器や、または冷却塔6又は脱硫吸収塔7出口の水銀濃度を連続的に計測する水銀濃度計の少なくとも一方と接続されることで、負荷信号より空気の通気量または酸化剤の添加量を制御する形態も可能である。

【0034】

図1のシステムでは、さらに加えて、脱硫吸収塔7の後段の排ガス出口付近に、前記排ガスに空気または酸化剤の少なくともいずれか一を混合して接触させる、気液接触部18を備えている。この気液接触部18には、例えばミストエリミネータ（M/E）を設置することができる。ミストエリミネータ（M/E）の分離作用によって回収された排ガス中の液分は、洗浄液槽12に送られる。

洗浄液槽12内には、空気の通気または酸化剤の添加を行う導入管が設けられている。この導入管には、空気の通気量または酸化剤の添加量を調整する弁が備えられている。導入管の弁の開閉機構は、洗浄液槽12内で洗浄液の酸化還元電位を測定する第二の電位計17と接続されている。この機構により、洗浄液槽12内の洗浄液の酸化還元電位によって、空気の通気量または酸化剤の添加量を調整し、ORPを制御することができる。ここでのORPの制御は、HgCl<sub>2</sub>が安定な領域である例えば600mV以上になるように制御することが好ましい。酸化剤の種類や添加量は、上述したスクラバーへの添加の場合と同様である。

【0035】

上記によりORPが制御された洗浄液は、再び脱硫吸収塔7後段の排ガス流路へ、洗浄スプレー等の噴霧部から戻される。このような洗浄液を排ガス中に噴霧することによって、ミストエリミネータ（M/E）18では気液接触が効果的に起こり、結果として、水銀が吸収液中で再度SO<sub>2</sub>により還元されて再酸化（Hg（g））することを有効に防止することができる。

【0036】

また、図1のシステムでは、脱硫吸収塔7の後流に、吸収液中の生成物を酸または酸化剤によって酸化処理する処理槽9を備える。吸収液中のORPを高く設定して制御した場合は、液中に過酸化物が多く生成してしまうため、排水処理設備の前に処理槽9を設けることにより、排水規制物質を排水中から減少あるいは除去することができる。

【0037】

本発明のシステムでは、脱硫吸収塔7の後流には、再加熱用の熱交換器10が設けられていて、これらの装置を経て排ガスは煙突11から大気中に放出される。ここで、再加熱用の熱交換器10では、脱硫吸収塔7前段の熱回収用の熱交換器5で回収した熱エネルギーによって、温度低下した燃焼排ガスを加熱することができる。熱回収用の熱交換器5と再加熱用の熱交換器10は、通常、熱媒を媒体として熱エネルギーを交換する方式のガスヒーターで構成されており、直接熱交換するガスガスヒーターであっても、別々の系統であつてもよい。

【0038】

なお、本発明では、図1のシステムに限らず、脱硝装置2の脱硝触媒とは別個に、水銀酸化工程を行うための水銀酸化触媒を設置する形態も可能である。水銀酸化触媒は、脱硝触媒2の後流であって冷却塔6の前流に設置される。水銀酸化触媒をエアヒーター（A/

10

20

30

40

50

H) 3 後流に設置する形態の場合、通常、HCl等の塩素化剤を添加する塩素化剤添加手段は設けない。ボイラー1からの排ガス中には、燃料中のC1分がHClとして存在しており、水銀酸化触媒は脱硝触媒2よりも低温側に設置されるため、触媒上で金属水銀(Hg)を塩化水銀(HgCl<sub>2</sub>)に酸化できるからである。この形態でも、冷却塔6又は脱硫吸収塔7にて、排ガス中のSO<sub>2</sub>の除去と同時にHgCl<sub>2</sub>の除去が行われる。

#### 【0039】

本発明で用いる水銀酸化触媒としては、TiO<sub>2</sub>, SiO<sub>2</sub>, ZrO<sub>2</sub>, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>およびゼオライトからなる群より選ばれる少なくとも1種類を担体として、該担体上にPt, Ru, Rh, Pd, Ir, V, W, Mo, Ni, Co, Fe, Cr, CuおよびMnからなる群より選ばれる少なくとも1種類を活性成分として担持した触媒が挙げられる。担体としては、特にチタン酸化物やケイ素酸化物、あるいはその複合酸化物を用いるのが好ましく、TiO<sub>2</sub>やSiO<sub>2</sub>を含む複合酸化物を担体として、バナジウム、タンゲステン又はモリブデンなどの酸化物を活性金属種として担持させた触媒の活性が良好である。水銀酸化触媒は、システム構成に合わせて任意に形状を選択することが可能であり、例えばペレット状、板状、円筒状、コルゲート状、ハニカム状等の一体成型された任意の形状とすることができる。

#### 【0040】

本発明で対象とする排ガスは、例えば石炭、重質油等の硫黄や水銀を含む燃料を燃焼する火力発電所、工場等のボイラー排ガス、あるいは、金属工場、石油精製所、石油化学工場等の加熱炉排ガスであり、二酸化炭素、酸素、SO<sub>x</sub>、ばい塵又は水分を含む排出量の多いものである。

本発明における水銀除去の効果を確認するため、以下の実験を行ったが、本発明はこれら実施例の記載によって何ら限定されるものではない。

#### 【0041】

##### 【実施例】

以下、本発明の実施例について説明する。

##### 実施例1

図2に示す水銀吸収試験装置を用いて、塩化水銀が硫黄酸化物(SO<sub>2</sub>)によって還元される条件を調べる試験を行った。

本実施例1の装置では、SO<sub>2</sub>を含むN<sub>2</sub>ガスにO<sub>2</sub>を添加し、塩化水銀(HgCl<sub>2</sub>)を混合して模擬ガスを調製した。模擬ガスは、恒温槽21で温度を制御された反応器20に導入され、反応器20内に設けられた攪拌翼で攪拌された。反応器20内の液は、ORP計22によって酸化還元電位が測定された。反応器20のガスは上部の出口から排気した。S1にて入口ガス、S2にて出口ガスをそれぞれ採取した。

#### 【0042】

試験条件としては、添加したO<sub>2</sub>:4.0%, 10%, SO<sub>2</sub>:1000ppm、HgCl<sub>2</sub>:10μg/m<sup>3</sup>Nであって、常圧、反応器温度60°C、液組成が純水、添加酸化剤としてNaClOを用いた。

下記表3に、試験結果を示す。

#### 【0043】

##### 【表3】

	サンプル1	サンプル2	サンプル3
入口HgCl <sub>2</sub> 濃度(μg/m <sup>3</sup> N)	10	10	10
入口SO <sub>2</sub> 濃度(ppm)	1000	1000	1000
入口O <sub>2</sub> 濃度(%)	4	10	10
添加酸化剤濃度(mol/l)	0	0	0.1
ORP(V)	0.1	0.6	0.85
水銀除去率(%)	90	95	98

## 【0044】

表3に示す試験結果より、酸素濃度の増加および酸化剤の添加によって、いずれもORP値が上昇して水銀除去率が向上することがわかった。また、酸化剤の添加を行わなくとも酸素濃度を高くすることによって、ORP値600mVまで上昇して、水銀除去率95%を達成できることも確認できた。

## 【0045】

実施例2

図3に示す排ガスの水銀除去システムを用いて、水銀の除去率を評価する試験を行った。本実施例2のシステムでは、微粉炭を空気と共に燃焼する燃焼装置、エアヒーター(A/H)3、電気集じん器4、電気ヒータ14で保温された水銀酸化触媒13、冷却塔6、脱硫吸收塔7、熱交換器(GGH)10、煙突(スタック)11の順で配置されている。冷却塔6には、空気の通気を行う導入管が設けられており、該導入管には、空気の通気量を調整する弁が備えられている。該弁の開閉機構は、冷却塔6内で吸収液の酸化還元電位を測定する電位計15と接続されている。同様に、脱硫吸收塔7にも弁が備えられている導入管が備えられ、該弁の開閉機構は電位計16と接続されている。

## 【0046】

図3のシステムを用いた試験では、燃焼装置とエアヒーター(A/H)3の間で金属水銀を添加する。次いで、水銀酸化触媒13の直前でHClを添加し、触媒上では金属水銀から塩化水銀への変換を行う。冷却塔6および脱硫吸收塔7の両方について、吸収液中で酸化還元電位を測定し、それぞれに導入管より空気を導入した。脱硫吸收塔7には、CaCO<sub>3</sub>を添加した。

入口ガスは冷却塔6の直前、出口ガスは冷却塔6の直後または脱硫吸收塔7の直後でそれぞれ採取した。システム全体の出口ガスは、脱硫吸收塔7後流で採取した。

## 【0047】

試験条件としては、ガス量: 200m<sup>3</sup>N/h、添加したH<sub>2</sub>O: 8%、CO<sub>2</sub>: 14%、O<sub>2</sub>: 4%、N<sub>2</sub>: 74%、HCl: 10ppm、SO<sub>2</sub>: 500ppmであって、水銀濃度がHg: 10μg/m<sup>3</sup>Nであり、常圧、水銀酸化触媒13の種類はV<sub>2</sub>O<sub>5</sub>(4wt%) - WO<sub>3</sub>(5wt%) / TiO<sub>2</sub>、触媒温度: 150°C、触媒SV: 6000h<sup>-1</sup>であった。冷却塔6温度: 55°C、冷却塔6液組成: 純水(初期)、脱硫吸收塔7温度: 55°C、脱硫吸收塔7液組成: 20wt%CaSO<sub>4</sub>であった。

比較実験1では、冷却塔6への空気の通気を行わず、実験1では、冷却塔6への空気の通気を行い(0.1m<sup>3</sup>N/h)、実験2では、冷却塔6への空気の通気とともに脱硫吸收塔7への過剰量空気の通気を行った(1.5m<sup>3</sup>N/h)。

下記表1に、試験結果を示す。

## 【0048】

## 【表4】

10

20

30

	比較実験1	実験1	実験2
入口全Hg濃度(μg/m <sup>3</sup> N)	10	10	10
入口SO <sub>2</sub> 濃度(ppm)	500	500	500
入口HCl濃度(ppm)	10	10	10
入口O <sub>2</sub> 濃度(%)	4	4	4
冷却塔空気量(m <sup>3</sup> N/h)	0	0.1	0.1
脱硫吸收塔空気量(m <sup>3</sup> N/h)	0.95	0.95	1.5
冷却塔ORP(V)	0.2	0.7	0.7
脱硫吸收塔ORP(V)	0.2	0.2	0.7
触媒水銀酸化率(%)	95	95	95
冷却塔水銀除去率(%)	67	91	91
脱硫吸收塔水銀除去率(%)	70	46	59
Total水銀除去率(%)	90	95	96

## 【0049】

表4に示す試験結果より、比較実験1と比べて、冷却塔6へ空気の通気を行った実験1および2では、冷却塔6における水銀除去が高い率で起こり、全体の水銀除去率が向上することが確認できた。また、脱硫吸收塔7への過剰量の空気通気によっても、水銀除去率が向上することも確認できた。

## 【0050】

実施例3

図4に示す排ガスの水銀除去システムを用いて、水銀の除去率を評価する試験を行った。本実施例3のシステムでは、微粉炭を空気と共に燃焼する燃焼装置、エアヒーター(A/H)3、電気集じん器4、電気ヒータ14で保温された水銀酸化触媒13、脱硫吸收塔7、熱交換器(GGH)10、煙突(スタック)11の順で配置されている。脱硫吸收塔7の下部には、空気の通気を行う導入管が設けられており、該導入管には、空気の通気量を調整する弁が備えられている。該弁の開閉機構は、吸収液の酸化還元電位を測定する電位計16と接続されている。

## 【0051】

脱硫吸收塔7の後段の排ガス流路には、気液接触部18が備えられている。この気液接触部18には、ミストエリミネータが設置され、該ミストエリミネータの分離作用によって回収された排ガス中の液分は、洗浄液槽12に送られる。洗浄液槽12内には、空気の通気または酸化剤の添加を行う導入管が設けられ、該導入管には、空気の通気量または酸化剤の添加量を調整する弁が備えられている。導入管の弁の開閉機構は、洗浄液槽12内で洗浄液の酸化還元電位を測定する第二の電位計17と接続されている。ORPが制御された洗浄液は、再び脱硫吸收塔7後段の排ガス流路へ、洗浄スプレー等の噴霧部から戻される。

## 【0052】

図4のシステムを用いた試験では、燃焼装置とエアヒーター(A/H)3の間で金属水銀を添加する。次いで、水銀酸化触媒13の直前でHClを添加し、触媒上では金属水銀から塩化水銀への変換を行う。脱硫吸收塔7および洗浄液槽12の両方について、液中で酸化還元電位を測定し、それぞれに導入管より空気を導入した。脱硫吸收塔7には、CaCO<sub>3</sub>を添加した。

入口ガスは脱硫吸收塔7の直前、出口ガスは脱硫吸收塔7の直後および気液接触部18の直後でそれぞれ採取した。システム全体の出口ガスは、気液接触部18後流で採取した。

## 【0053】

試験条件としては、ガス量: 200 m<sup>3</sup> N/h、添加したH<sub>2</sub>O: 8%、CO<sub>2</sub>: 14%、O<sub>2</sub>: 4%、N<sub>2</sub>: 74%、HCl: 5 ppm、SO<sub>2</sub>: 500 ppmであって、水銀濃度がHg: 10 μg/m<sup>3</sup> Nであり、常圧、水銀酸化触媒13の種類はV<sub>2</sub>O<sub>5</sub>(4w)

10

20

30

40

50

t %) - WO<sub>3</sub> (5 w t %) / TiO<sub>2</sub>、触媒温度：150 °C、触媒SV：6000 h<sup>-1</sup>であった。脱硫吸收塔7温度：55 °C、脱硫吸收塔7液组成：20 wt % CaSO<sub>4</sub>、洗净液温度：55 °C、洗净液组成：純水、添加酸化剤：1% NaClO溶液であった。比較実験2では、洗净液槽12への空気の通気又は酸化剤の添加を行わず、実験3では、洗净液槽12への空気の通気を行い、実験4では、洗净液槽12への空気の通気および酸化剤の添加を行った。

下記表5に、試験結果を示す。

#### 【0054】

【表5】

	比較実験2	実験3	実験4
入口全Hg濃度(μg/m <sup>3</sup> N)	10	10	10
入口SO <sub>2</sub> 濃度(ppm)	500	500	500
入口HCl濃度(ppm)	5	5	5
入口O <sub>2</sub> 濃度(%)	4	4	4
M/E洗净液吹込み空気量(m <sup>3</sup> N/h)	0	0.1	0.1
M/E洗净液添加酸化剤量(kg/h)	0	0	2
M/E洗净液ORP(V)	0.1	0.7	0.7
触媒水銀酸化率(%)	95	95	95
脱硫吸收塔水銀除去率(%)	68	68	68
気液接触部水銀除去率(%)	36	81	86
Total水銀除去率(%)	79	94	95

#### 【0055】

表5に示す試験結果より、比較実験2と比べて、気液接触部を設けて洗净液槽12への空気の通気または酸化剤の添加を行った実験3および4では、気液接触部における水銀除去が高い率で起こり、全体の水銀除去率が向上することが確認できた。

#### 【0056】

##### 【発明の効果】

本発明によれば、吸水液中に水銀を固定し、あるいは、洗净液中に水銀を分離することにより、より確実に水銀を吸収除去可能であり、排ガス中の水銀除去率を向上させることができる。また、既存の設備に付帯設備を設けるだけで実施可能であり、水銀除去専用の装置等を必要としないため、排ガス処理システムの省スペース、低コスト化が期待できる。特に、酸化に際して空気を用いる場合には、酸化剤の消費による負担もなく、低コスト化が容易に実現できる。

##### 【図面の簡単な説明】

【図1】本発明に係る排ガスの水銀除去システムの一例を示す図である。

【図2】実施例1における水銀吸収試験に用いられる装置の模式図である。

【図3】実施例2の水銀除去システムの概略を説明するための装置の配置図である。

【図4】実施例3の水銀除去システムの概略を説明するための装置の配置図である。

【図5】冷却塔および吸収塔それぞれについて、酸化空気量の通気に対するORP値の上昇変化を示す図である。

【図6】冷却塔および吸収塔それぞれについて、ORP値に対する水銀除去率の変化を示す図である。

##### 【符号の説明】

- 1 ボイラー
- 2 脱硝装置
- 3 エアヒーター(A/H)
- 4 集じん器
- 5 热回収側热交換器(GGH)

10

20

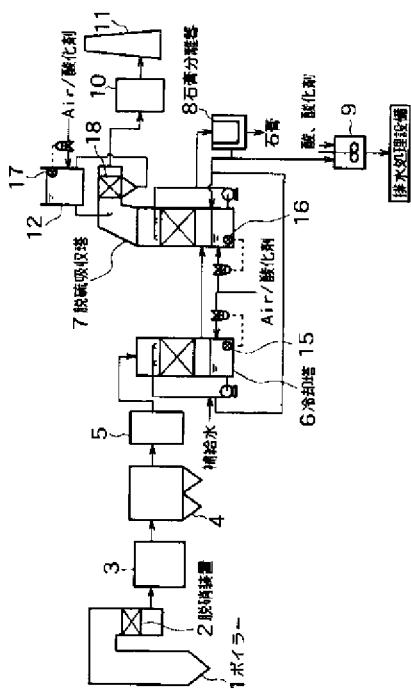
30

40

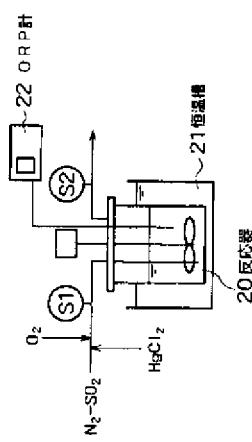
50

6	冷却塔	
7	脱硫吸收塔（湿式脱硫装置）	
8	石膏分離器	
9	処理槽	
10	再加熱側熱交換器（G G H）	
11	スタック	
12	洗浄液槽	
13	水銀酸化触媒	
14	電気ヒータ	
15、16、17、22	O R P 計	10
18	気液接触部	
20	反応器	
21	恒温槽	

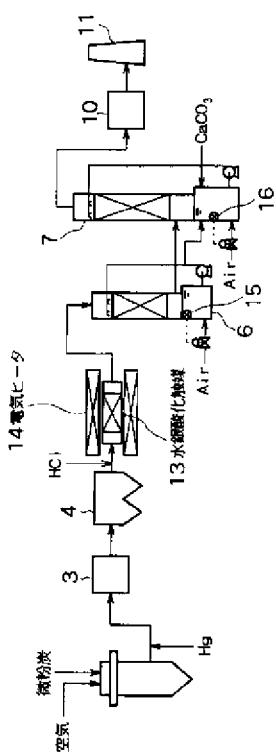
【図 1】



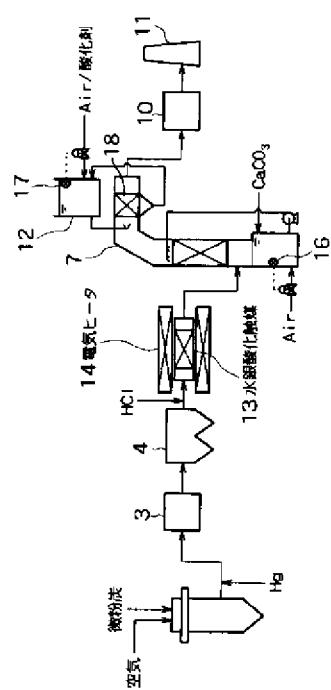
【図 2】



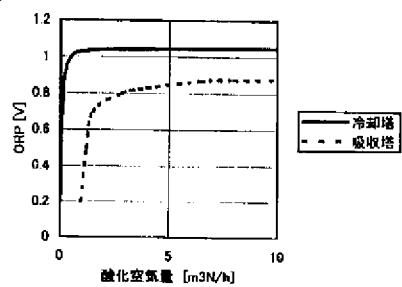
【図 3】



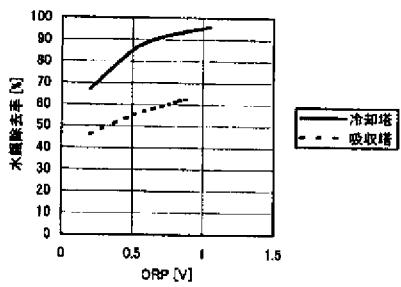
【図 4】



【図 5】



【図 6】



---

フロントページの続き

(72)発明者 飯田 耕三

広島県広島市西区観音新町四丁目6番22号 三菱重工業株式会社広島研究所内

(72)発明者 沖野 進

広島県広島市西区観音新町四丁目6番22号 三菱重工業株式会社広島研究所内

(72)発明者 竹内 康浩

東京都千代田区丸の内二丁目5番1号 三菱重工業株式会社内

F ターム(参考) 4D002 AA02 AA12 AA18 AA28 AC01 BA02 BA12 BA13 BA14 BA16

CA01 CA07 CA20 DA02 DA05 DA07 DA11 DA12 DA16 DA17

EA12 EA13 EA14 FA03 GA02 GA03 GB01 GB02 GB06 GB20

4D048 AA16 AC05 CD02 CD08

【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載  
 【部門区分】第2部門第1区分  
 【発行日】平成17年6月9日(2005.6.9)

【公開番号】特開2004-313833(P2004-313833A)

【公開日】平成16年11月11日(2004.11.11)

【年通号数】公開・登録公報2004-044

【出願番号】特願2003-107482(P2003-107482)

【国際特許分類第7版】

B 0 1 D 53/64

B 0 1 D 53/86

【F 1】

B 0 1 D 53/34 1 3 6 A

B 0 1 D 53/36 Z

【手続補正書】

【提出日】平成16年9月7日(2004.9.7)

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】請求項8

【補正方法】変更

【補正の内容】

【請求項8】

さらに加えて、前記スクラバーの後流に設けられ、空気または酸化剤の少なくともいずれか一を洗浄液槽に混合して、該洗浄液と排ガスとを接触させる、気液接触部を備え、かつ、

該洗浄液の酸化還元電位を測定する、第二の電位計を備えることを特徴とする請求項5又は6に記載の排ガス中の水銀除去システム。

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0047

【補正方法】変更

【補正の内容】

【0047】

試験条件としては、ガス量：200m<sup>3</sup>N/h、添加したH<sub>2</sub>O：8%、CO<sub>2</sub>：14%、O<sub>2</sub>：4%、N<sub>2</sub>：74%、HC1：10ppm、SO<sub>2</sub>：500ppmであって、水銀濃度がHg：10μg/m<sup>3</sup>Nであり、常圧、水銀酸化触媒13の種類はV<sub>2</sub>O<sub>5</sub>(4wt%)-WO<sub>3</sub>(5wt%)/TiO<sub>2</sub>、触媒温度：150℃、触媒SV：6000h<sup>-1</sup>であった。冷却塔6温度：55℃、冷却塔6液組成：純水(初期)、脱硫吸收塔7温度：55℃、脱硫吸收塔7液組成：20wt%CaSO<sub>4</sub>であった。

比較実験1では、冷却塔6への空気の通気を行わず、実験1では、冷却塔6への空気の通気を行い(0.1m<sup>3</sup>N/h)、実験2では、冷却塔6への空気の通気とともに脱硫吸收塔7への過剰量空気の通気を行った(1.5m<sup>3</sup>N/h)。

下記表4に、試験結果を示す。